



TUTORÍA

Soluciones

San Jerónimo 2764
0342. 4561986
3425510850
pampuri.com.ar
preparatoria_pampuri
dr.pampuri

San Jerónimo 2764
0342. 4561986
3425510850
pampuri.com.ar
preparatoria_pampuri
dr.pampuri



TUTORÍA DE SOLUCIONES: MOLARIDAD y p.p.m

1.- Determina cuántos gramos de hidróxido de calcio, $Ca(OH)_2$, hay en 500 ml de disolución 0,6 M.

2.- Calcula la molaridad de una disolución de cloruro de sodio (NaCl) cuya composición es de 30 g/L.

3.- ¿Cuál es la molaridad de un ácido sulfúrico comercial del 9,5% en masa y densidad de 1,83 g/ml?

4.- La etiqueta de una botella de ácido nítrico, HNO_3, indica 1,55 M y densidad 1,41 g/ml. Calcular su porcentaje en volumen, en masa y g/L.

5.- Se tienen 250 ml de solución 0,5 M de ácido sulfúrico, se desea saber:

a) ¿Cuántos moles contiene?

b) ¿Cuál es la concentración en g/L?

6.- El agua potable puede contener 1,5 ppm de NaF. ¿Cuántos kg de agua se pueden fluorar con 454 gramos de NaF?

7.- Se determinó que una muestra de 2,5 ml de agua freáticas, se encuentran debajo del suelo, contenían una masa de 5,4 µg de Zn^{+2}. Calcula la concentración de Zn^{+2} en ppm. Dato: densidad del agua 1,04 g/ml.

8.- La concentración máxima permisible de arsénico en agua potable en Estados Unidos es de 0,010 ppm. Si se tiene una muestra de 0,500 kg de agua potable, ¿cuál es la cantidad de arsénico involucrada en la muestra?